EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

② Anmeldenummer: 80104327.4

(5) Int. Cl.2: C 07 C 103/737, A 01 N 37/22

2 Anmeldetag: 23.07.80

30 Priorität: 03.08.79 DE 2931640

Anmelder: BAYER AG, Zentralbereich Patente, Marken und Lizenzen, D-5090 Leverkusen 1, Bayerwerk (DE)

Weröffentlichungstag der Anmeldung: 11.02.81 Patentblatt 81/6

(D) Erfinder: Lunkenhelmer, Winfried, Dr.,
Bismarckstrasse 29, D-5600 Wuppertal 1 (DE)
Erfinder: Stetter, Jörg, Dr., Gellertweg 4,
D-5600 Wuppertal 1 (DE)
Erfinder: Brandes, Wilhelm, Dr., Eichendorffstrasse 3,
D-5623 Leichlingen (DE)

Benannte Vertragsstaaten: AT BE CH DE FR GB IT LI NL SE

(See Cycloalkan(alken)carbonsäure-anlilde, Verfahren zu Ihrer Herstellung sowie ihre Verwendung als Fungizide.

Die Erfindung betrifft neue Cycloalkan(alken)carbonsäureanilide, mehrere Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Fungizide.

Die Verbindungen der allgemeinen Formel



23 66

in welcher R¹ bis R6 die in der Beschreibung angegebene Bedeutung besitzen, werden erhalten, wenn man N-Propargylaniline mit Säurechloriden oder -bromiden bzw. -anhydriden in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt. Daneben gibt es noch andere Verfahrensvarianten.

Als Pflanzenschutzmittel können die erfindungsgemäßen Wirkstoffe mit besonders gutem Erfolg zur Bekämpfung von Oomyceten, z.B. gegen den Erreger der Kraut- und Braunfäule der Tomate und Kartoffel eingesetzt werden.

ACTORUM AG

BAYER AKTIENGESELLSCHAFT Zentralbereich Patente, Marken und Lizenzen 5090 Leverkusen, Bayerwerk Slr/Es Ib 2. 08 79

Cycloalkan(alken)carbonsäure-anilide, Verfahren zu ihrer Herstellung sowie ihre Verwendung als Fungizide

Die vorliegende Erfindung betrifft neue Cycloalkan(alken)carbonsäure-anilide, mehrer Verfahren zu ihrer Herstellung und ihre Verwendung als Fungizide.

Es ist bereits bekannt geworden, daß N-Chloracetyl-N-(2,6-dialkylphenyl)-alaninalkylester, wie beispielsweise N-Chloracetyl-N-(2-ethyl-6-methyl-phenyl)-alanin-ethylester, mit gutem Erfolg zur Bekämpfung von pilzlichen Pflanzen-krankheiten eingesetzt werden können (vergleiche DE-OS 23 50 944). Deren Wirkung ist jedoch, instesondere bei niedrigen Aufwandmengen und -konzentrationen, insbesondere auch bei der Bekämpfung von Phytophthora-Arten, nicht immer ganz befriedigend.

<u>le A 19 792</u> - Ausland

ı

Es wurden neue Cycloalkan(alken)carbonsäure-anilide der allgemeinen Formel

in welcher

5 R¹ für Wasserstoff, Alkyl oder Halogen steht,

 \mathbb{R}^2 für Wasserstoff oder Alkyl steht,

 \mathbb{R}^3 für Wasserstoff oder Alkyl steht,

R4 für Wasserstoff oder Alkyl steht,

R⁵ für Wasserstoff, Alkyl, Halogen oder gegebenenfalls substituiertes Phenyl steht und

 \mathbb{R}^6 für gegebenenfalls substituiertes Cycloalkyl oder Cycloalkenyl steht,

15 gefunden.

10

Weiterhin wurde gefunden, daß man die Cycloalkan(alken)-carbonsäure-anilide der Formel (I) erhält, wenn man

a) N-Propargyl-aniline der der Formel

in welcher

R¹ bis R⁵ die oben angegebene Bedeutung haben,

1) mit Säurechloriden oder -bromiden bzw. -anhydriden5 der Formeln

bzw.

$$(R^6 - C -)_2 O$$
 (IIIb)

in welchen

10 R6 die oben angegebene Bedeutung hat,

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt, oder

2)mit Carbonsäuren der Formel

in welcher

R⁶ die oben angegebene Bedeutung hat,

in Gegenwart eines Aktivierungsagens und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt, oder

b) Anilide der Formel

$$\begin{array}{c|c}
R^2 & H \\
 & C - R^6
\end{array}$$

in welcher

R¹ bis R³

5

und R⁶ die oben angegebene Bedeutung haben,

mit Propargylhalogeniden der Formel

Hal - CH - C
$$\equiv$$
C - R⁵ (V)

in welcher

R*und R5 die oben angegebene Bedeutung haben, und

Hal für Chlor oder Brom steht,

in Gegenwart eines Säurebinders und gegebenenfalls in Gegenwart eines organischen Verdünnungsmittels oder in einem wässrig-organischen Zweiphasensystem in Gegenwart eines Fhasentransferkatalysators umsetzt; oder einzelne Verbindungen der Formel (I), indem man

c) erfindungsgemäße N-Propargyl-anilide der Formel

$$\begin{array}{c|c}
R^2 & R^1 & R^4 \\
\hline
 & CH - C \equiv C - H \\
\hline
 & CH - R^6
\end{array}$$
(Ia)

in welcher

R1 bis R4

5

und R⁶ die oben angegebene Bedeutung haben,

in an sich bekannter Art und Weise mit Alkalihypohalogenit in Gegenwart eines Verdünnungsmittels umsetzt.

Die neuen Cycloalkan(alken)carbonsäure-anilide weisen starke fungizide Eigenschaften auf. Dabei zeigen überraschenderweise die erfindungsgemäßen Verbindungen eine erheblich höhere Wirkung als der aus dem Stand der Technik bekannte N-Chloracetyl-N-(2-ethyl-6-methyl-phenyl)-alanin-ethylester, welcher chemisch und wirhkungsmäßig eine naheliegende Verbindung ist. Die erfindungsgemäßen Stoffe stellen somit eine Bereicherung der Technik dar.

Die erfindungsgemäßen Cycloalkan(alken)carbonsäureanilide sind durch die Formel (I) allgemein definiert.

20 In dieser Formel stehen R¹, R², R⁵, R⁴ und R⁵ vorzugsweise
für Wasserstoff und geradkettiges oder verzweigtes
Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen. R¹ steht außerdem
vorzugsweise für Halogen, wie insbesondere Flucr, Chlor
oder Brom. R⁵ steht außerdem vorzugsweise für gegebenenfalls durch Halogen, Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und Nitro substituiertes Phenyl, sowie für Halogen.

R⁶ steht vorzugsweise für gegebenenfalls substituiertes Cycloalkyl mit 3 bis 7 Kohlenstoffatomen oder Cycloalkenyl mit 4 bis 7 Kohlenstoffatomen, wobei als Substituenten vorzugsweise infrage kommen: Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomon; Alkenyl mit 2 bis 4 Kohlenstoffatomen; Halogenalkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoff- und bis zu 5 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen, wobei als Halogene Fluor, Chlor und Brom genannt seien; Halogenalkenyl mit 2 bis 4 Kohlenstoff- und bis zu 5 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen, wobei als Halogene Fluor, Chlor und Brom genannt seien; Halogen, Alkoxy mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen sowie eine zweibis fünfgliedrige Methylenbrücke.

Ganz besonders bevorzugt sind diejenigen Cycloalkan(alken)-carbonsäure-anilide der Formel (I), in denen
R¹,R² und R³ für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, Isopropyl,
sek.-Butyl und tert.-Butyl stehen; R¹ außerdem für Chlor
oder Brom steht; R⁴ für Wasserstoff, Methyl oder Ethyl
steht; R⁵ für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, Phenyl, Brom,
Chlor oder Jod steht; und R⁶ für Cyclopropyl, Cyclobutyl,
Cyclopentyl, Cyclohexyl, Cycloheptyl, Cyclobutenyl,
Cyclopentenyl, Cyclohexenyl oder Cycloheptenyl steht,
die einfach oder mehrfach, gleich oder verschieden
substituiert sein können durch Methyl, Ethyl, Vinyl,
Allyl, Fluor, Chlor, Chlormethyl, Trifluormethyl,
Dichlorvinyl, Dibromvinyl, Methoxy, Trimethylen, Isobutylen.

Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden Verbindungen der allgemeinen Formel (I) genannt:

. R1	R ²	R3	R4	R5	R€
CH ₃	6-CH3	Н	CH ₃	CH₃	
CH ₅	6-CH₃	Н	CH ₃	Br	
Cl	6-CH ₃	Н	CH ₃	Н	7
C ₂ H ₅	6-CH ₃	Н	CH₃	H	
C ₂ H ₅	6-C ₂ H ₅	Н	CH₃	н	1
CH ₃	3-CH ₃	6-CH ₃	CH₃	н	
CH ₃	Н	Н	CH ₃	н	∇
C ₂ H ₅	Н	Ħ	CH ₃	н	\nearrow
Cl	H	H	CH ₃	н	•
$i-C_3H_7$	Н	Н	CH ₃	H	\triangleleft
t-C ₄ H ₉	Н	Н	CH ₃	Н	$\sqrt{}$
CH ₃	6-CH ₃	H ·	CH ₃	Н	\forall
CH₃	6-CH3	Н	CH ₃	Н	CI CI
CH ₃	6-CH ₃	Н	CH ₃	Н	
CH ₃	6-CH3	Н	CH ₃	Н	
CH₃	6-CH ₃	Н	C ₂ H ₅	H	

Verwendet man beispielsweise $3-(2,6-Dimethylanilino)-1-butin und Cyclopropancarbonsäurechlorid als Ausgangsstoffe, so kann der Reaktionsablauf durch das folgende Formelschema wiedergegeben werden (Verfahren <math>a_1$):

Verwendet man beispielsweise 3-(2,6-Dimethylanilino)l-butin und Cyclopentancarbonsäure als Ausgangsstoffe, so kann der Reaktionsablauf durch das folgende Formelschema wiedergegeben werden (Verfahren a₂):

Verwendet man beispielsweise 2,6-Dimethyl-cyclopropancarbonsäure-anilid und Propargylbromid als Ausgangsstoffe, so kann der Reaktionsablauf durch das folgende Formelschema wiedergegeben werden (Verfahren b):

Verwendet man beispielsweise 2,6-Dimethyl-N-(1-methyl-2-propinyl)-cyclopropancarbonsäureanilid und Kalium-hypobromit als Ausgangsstoffe, so kann der Reaktions-ablauf durch das folgende Formelschema wiedergegeben werden(Verfahren c):

Die bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens
(a) als Ausgangsstoffe benötigten N-Propargyl-aniline
sind durch die Formel (II) allgemein definiert. In dieser

Formel stehen R¹, R², R³, R⁴ und R⁵ vorzugsweise für diejenigen Reste, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I)
vorzugsweise für diese Substituenten genannt wurden.

Die N-Propargyl-aniline der Formel (II) sind teilweise bekannt (vergleiche die US-Patentschriften 3 535 377 und 4 001 325), bzw. können sie nach bekannten Verfahren erhalten werden, indem man z.B. entsprechende Aniline mit Propargylhalogeniden der Formel (V) oder den entsprechenden Propargylsulfonaten, wie beispielsweise Mesylaten oder Tosylaten, in Gegenwart eines Säurebinders, wie z.B. Natrium- oder Kaliumcarbonat, gegebenenfalls in Gegenwart eines Katalysators, wie beispielsweise Kupfer(I)chlorid, sowie eines inerten organischen Lösungsmittels, wie beispielsweise Dioxan, bei Temperaturen zwischen 20 und 150°C umsetzt, wobei vorzugsweise auch ein Ueberschuß an Anilin eingesetzt werden kann.

N-Propargyl-aniline der Formel (II), bei denen R* für Methyl steht, können auch durch Umsetzung der entsprechenden Aniline mit Acetylen in Gegenwart von Kupferacetylid unter Druck erhalten werden (vergleiche hierzu Liebigs Ann.Chem. 596, 1 (1955)).

Als Beispiele für die Ausgangsstoffe der Formel (II) seien genannt:

R ¹	R²	R ³	R*	R5	-
					·
CH₃	6-CH ₃	H	H	Н	_
C ₂ H ₅	6-C ₂ H ₅	H	H	H	
C ₂ H ₅	6-CH ₃	H	H	H	
$C(CH_3)_3$	H	H	Н	Н	
CH ₃	3-CH ₃	H	· H	H ·	
CH₃	5-CH₃	H	н	Н	
Cl	6-CH₃	H	H	Н	
Cl	$6-C(CH_3)_3$	H	H	H	
CH ₃	3-CH ₃	6-CH₃	H	H	
CH ₃	6-CH ₃	H	CH₃	Н	
C ₂ H ₅	6-C ₂ H ₅	H	CH₃	H	
C ₂ H ₅	6-CH ₃	H	CH₃	H	
CH₃	6-CH₃	H	C ₂ H ₅	H	
C ₂ H ₅	6-C ₂ H ₅	H	C ₂ H ₅	Н	
C ₂ H ₅	6-CH ₃	H	C ₂ H ₅	H	
CH₃	6-CH₃	H	H	CH₃	
C ₂ H ₅	6-C ₂ H ₅	H	H	CH₃	
C ₂ H ₅	6-CH ₃	H	H	CH₃	
CH ₃	6-CH ₃	H	Н	(**)	

.....

R¹	R2	R3	R4	. R2	
C ₂ H ₅	6-C ₂ H ₅	Н	H	- ©>	
C ₂ H ₅	6-CH3	H	H	-©	
CH_{3} $C_{2}H_{5}$ $C_{2}H_{5}$ $C1$ CH_{3} CH_{3} $C_{2}H_{5}$ $i-C_{3}H_{7}$ $t-C_{4}H_{9}$	6-CH ₃ 6-C ₂ H ₅ 6-CH ₃ 6-CH ₃ 3-CH ₃ H H	н н н 6-сн₃ н н	CH ₃	CH₃ CH₃ CH₃ H H H H	÷

Die außerdem für das erfindungsgemäße Verfahren (a) als Ausgangsstoffe zu verwendenden Säurechloride oder -bromide bzw. -anhydride sowie die Carbonsäuren sind durch die Formeln (IIIa), (IIIb) und (IIIc) allgemein definiert. In diesen Formeln steht R6 vorzugsweise für diejenigen Reste, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel(I) vorzugsweise für diesen Substituenten genannt wurden.

Die Säurechloride oder -bromide bzw. -anhydride sowie 10 die Carbonsäuren der Formeln (IIIa), (IIIb) und (IIIc) sind allgemein bekannte Verbindungen der organischen Chemie.

Die bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (b) als Ausgangsstoffe benötigten Anilide sind durch die Formel (IV) allgemein definiert. In dieser Formel stehen R¹, R², R³ und R⁶ vorzugsweise für diejenigen Reste, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung

Le A 19 792

ļ

der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I) vorzugsweise für diese Substituenten genannt wurden.

Die Anilide der Formel (IV) können in allgemein bekannter Art und Weise erhalten werden, indem man entsprechende Aniline mit einem Säurechlorid oder -bromid bzw. -anhydrid sowie einer Carbonsäure der Formeln (IIIa), (III b) und (IIIc) gemäß den Bedingungen des Verfahrens (a) in Gegenwart eines inerten organischen Lösungsmittels wie beispielsweise Toluol der Methylenchlorid, gegebenenforfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels, wie z.B. Kaliumcarbonat oder Triethylamin, oder in Gegenwart eines Katalysators, wie z.B. Dimethylformamid, bei Temperaturen zwischen 0 und 100°C umsetzt.

Als Beispiele für die Ausgangsstoffe der Formel (IV)
15 seien genannt:

Le A 19 792

R ¹	Re	R3	R6	
CH ₃	6-CH ₃	Н	\Leftrightarrow	
CH3	6-CH ₃	Н	\Diamond	
CH₃ CH₃	6-CH ₃	H		
CH ₃	6-CH ₃	H		
CH ₃	6-CH ₃	Н	←	
CH ₃	6-CH ₃	Н	\leftarrow	
CH ₃	6-CH ₃	Н	- ○	
CH ₃	6-CH ₃	Н	CH=C C1	
			H³ C CH³	

Die außerdem für das erfindungsgemäße Verfahren(b) als Ausgangsstoffe zu verwendenden Propargylhalogenide sind durch die Formel (V) allgemein definiert. In dieser Formel stehen R* und R5 vorzugsweise für diejenigen Reste, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I) vorzugsweise für diese Substituenten genannt werden.

Die Propargylhalogenide der Formel (V) sind allgemein bekannte Verbindungen der organischen Chemie.

Le A 19 792

I

Die bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (c) als Ausgangsstoffe benötigten N-Propargylanilide sind durch die Formel (Ia) allgemein definiert. Es handelt sich dabei um erfindungsgemäße Verbindungen, bei denen \mathbb{R}^5 für Wasserstoff steht.

Als Verdünnungsmittel kommen für die erfindungsgemäße
Umsetzung gemäß Verfahrensvariante (a) vorzugsweise
inerte organische Lösungsmittel infrage. Hierzu gehören vorzugsweise Ketone, wie Diethylketon, insbeo sondere Aceton und Methylethylketon; Nitrile, wie
Propionitril, insbesondere Acetonitril; Ether, wie
Tetrahydrofuran oder Dioxan; aliphatische und aromatische
Kohlenwasserstoffe, wie Petrolether, Benzol, Toluol oder
Xylol; halogenierte Kohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, Tetrachlorkohlenstoff, Chloroform oder Chlorbenzol und Ester, wie Essigester.

Das erfindungsgemäße Verfahren (a) kann gegebenenfalls in Gegenwart von Säurebindern (Halogenwasserstoff-Akzeptoren) durchgeführt werden. Als solche können 20 alle üblichen Säurebindemittel verwendet werden. Hierzu gehören vorzugsweise Basen, wie tertiäre Amine, beispielsweise Triethylamin, oder wie Pyridin, ferner anorganische Basen, wie beispielsweise Alkalihydroxide und Alkalicarbonate. Gegebenenfalls kann auch ein Katalysator, wie Dimethylformamid, verwendet werden.

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (a) in einem größeren Bereich variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man zwischen 0 und 120°C, vorzugsweise zwischen 20 und 100°C.

Le_A 19 792

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (a) arbeitet man vorzugsw ise in molaren Mengen. Die Isolierung der Verbindungen der Formel (I) erfolgt in üblicher Weise.

Bei der Durchführung der erfindungsgemäßen Verfahrensvariante (a_2) verwendet man vorzugsweise Phosphoroxychlorid/Pyridin als Aktivierungsagens.

Als Verdünnungsmittel kommen für die erfindungsgemäße Umsetzung gemäß Verfahren (b) alle inerten organischen Lösungsmittel infrage. Hierzu gehören vorzugsweise Ether, wie Diethylether, Dioxan oder Tetrahydrofuran; aromatischen Kohlenwasserstoffe, wie Benzol, Toluol oder Xylol; halogenierte Kohlenwasserstoffe, wie Methylenchlorid, Tetrachlorkohlenstoff, Chloroform oder Chlorbenzol; Ester, wie Essigester; Ketone, wie Methylisobutylketon; Nitrile, wie Acetonitril sowie Dimethylformamid oder Dimethylsulfoxid.

Die erfindungsgemäße Umsetzung gemäß Verfahren (b) wird in Gegenwart eines Säurebindemittels durchgeführt. Als 20 solche können alle üblichen Säurebindemittel verwendet werden. Hierzu gehören vorzugsweise anorganische Basen, wie beispielsweise Alkalihydroxide und Alkalicarbonate.

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (b) in einem größeren Bereich variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man zwischen -70 und + 100°C, vorzugsweise zwischen -20 und +80°C.

Le A 19 792

l

Als Verdünnungsmittel komm n für die erfindungsgemäße Umsetzung gemäß Verfahren (c) Wasser sowie gegenüber Alkalihypohalogenit inerte organische Lösungsmittel infrage. Hierzu gehören vorzugsweise Alkohole, wie Methanol oder Ethanol; Ether, wie Diethylether, Dioxan oder Tetrahydrofuran, sowie auch Zweiphasengemische, wie z.B. Ether/Wasser.

Die Reaktiontemperaturen können beim Verfahren (c) in einem größeren Bereich variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man zwischen 0 und 100°C, vorzugsweise zwischen 0 und 40°C.

Bei der Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (c) setzt man vorzugsweise auf 1 Mol der Verbindungen der Formel (Ia) 1 bis 1,5 Mol Hypohalogenit ein, wobei das Alkalihypohalogenit in-situ aus dem entsprechenden Halogen und dem Alkalihydroxid erzeugt wird. (vgl. Houben-Weyl, Ed.V/2a, S.608-610 (1977)).

Die Isolierung der Endprodukte erfolgt in üblicher Weise.

<u>Ĺe A 19 792</u>

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe weisen eine starke mikrobizide Wirkung auf und können zur Bekämpfung von unerwünschten Mikroorganismen praktisch eingesetzt werden. Die Wirkstoffe sind für den Gebrauch als Pflanzenschutzmittel geeignet.

Fungizide Mittel im Pflanzenschutz werden eingesetzt zur Bekämpfung von Plasmodiophoromycetes, Oomycetes, Chytridiomycetes, Zygomycetes, Ascomycetes, Basidiomycetes, Deuteromycetes.

Die gute Pflanzenverträglichkeit der Wirkstoffe in den zur Bekämpfung von Pflanzenkrankheiten notwendigen Konzentrationen erlaubt eine Behandlung von oberirdischen Pflanzenteilen, von Pflanz- und Saatgut, und des Bodens.

Als Pflanzenschutzmittel können die erfindungsgemäßen
Wirkstoffe mit besonders gutem Erfolg zur Bekämpfung
von Oomyceten, z.B. gegen den Erreger der Kraut- und
Braunfäule der Tomate und Kartoffel (Phytophthora infestans) eingesetzt werden. Besonders hervorzuheben ist,
daß die erfindungsgemäßen Wirkstoffe nicht nur eine
protektive, sondern auch eine kurativ/eradikative Wirkung entfalten. Außerdem besitzen sie systemische
Eigenschaften. So gelingt es, Pflanzen gegen Pilzbefall zu schützen, wenn man den Wirkstoff über den Boden und die Wurzel oder über das Saatgut den oberirdischen Teilen der Pflanze zuführt.

Le A 19 792

5

Die Wirkstoffe können in die üblichen Formulierungen übergeführt werden, wie Lösungen, Emulsionen, Suspensionen, Pulver, Schäume, Pasten, Granulate, Aerosole, Wirkstoff-imprägnierte Natur- und synthetische Stoffe, 5 Feinstverkapselungen in polymeren Stoffen und in Hüllmassen für Saatgut, ferner in Formulierungen mit Erennsätzen, wie Räucherpatronen, -dosen, -spiralen u.ä., sowie ULV-Kalt- und Warmnebel-Formulierungen.

Diese Formulierungen werden in bekannter Weise hergestellt, 10 z.B. durch Vermischen der Wirkstoffe mit Streckmitteln, also flüssigen Lösungsmitteln, unter Druck stehenden verflüssigten Gasen und/oder festen Trägerstoffen, gegebenenfalls unter Verwendung von oberflächenaktiven Mitteln, also Emulgiermitteln und/oder Dispergiermitteln und/oder 2 15 schaumerzeugenden Mitteln. Im Falle der Benutzung von Wasser als Streckmittel können z.B. auch organische Lösungsmittel als Hilfslösungsmittel verwendet werden. Als flüssige Lösungsmittel kommen im wesentlichen in Frage: Aromaten, wie Xylol, Toluol, oder Alkylnaphthaline, chlo-20 rierte Aromaten oder chlorierte aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Chlorbenzole, Chlorathylene oder Methylenchlorid, aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Cyclohexan oder Paraffine, z.B. Erdölfraktionen, Alkohole, wie Butanol oder Glycol sowie deren Äther und Ester, Ketone, wie Aceton, 25 Methyläthylketon, Methylisobutylketon oder Cyclohekanon. stark polare Lösungsmittel, wie Dimethylformamid und Dimethylsulfoxid, sowie Wasser; mit verflüssigten gasförmigen Streckmitteln oder Trägerstoffen sind solche Flüssigkeiten gemeint, welche bei normaler Temperatur und unter 30 Normaldruck gasförmig sind, z.B. Aerosol-Treibgas, wie Halogenkohlenwasserstoffe sowie Butan, Propan, Stickstoff

und Kchlendioxid; als feste Trägerstoffe kommen in Frage: z.B. natürliche Gesteinsmehle, wie Kaoline, Tonerden, Talkum, Kreide, Quarz, Attapulgit, Montmorillonit oder Diatomeenerde und synthetische Gesteinsmehle, wie hochdisperse Kiesel-5 säure, Aluminiumoxid und Silikate; als feste Trägerstoffe für Granulate kommen in Frage: z.B. gebrochene und fraktionierte natürliche Gesteine wie Calcit, Marmor, Bims, Sepiolith, Dolomit sowie synthetische Granulate aus anorganischen und organischen Mehlen sowie Granulate aus 10 organischem Material wie Sägemehl, Kokosnußschalen, Maiskolben und Tabakstengel; als Emulgier- und/oder schaumerzeugende Mittel kommen in Frage: z.B. nichtionogene und anionische Emulgatoren, wie Polycxyäthylen-Fettsäure-Ester, Polyoxyäthylen-Fettalkohol-Äther, z.B. Alkylarylpolyglykol-äther, Alkylsulfonate, Alkylsulfate, Arylsulfonate sowie Eiweißhydrolysate; als Dispergiermittel kommen in Frage: z.B. Lignin-Sulfitablaugen und Methylcellulose.

Es können in den Formulierungen Haftmittel wie Carboxy20 methylcellulose, natürliche und synthetische pulverige,
körnige oder latexförmige Polymere verwendet werden, wie
Gummiarabicum, Polyvinylalkohol, Polyvinylacetat.

Es können Farbstoffe wie anorganische Pigmente, z.B. Eisenoxid, Titanoxid, Ferrocyanblau und organische Farbstoffe,
wie Alizarin-, Azol-Metallphthalocyaninfarbstoffe und
Spurennährstoffe wie Salze von Eisen, Mangan, Bor, Kupfer,
Kobalt, Molybdän und Zink verwendet werden.

Die Formulierungen enthalten im allgemeinen zwischen 0,1 und 95 Gewichtsprozent Wirkstoff, vorzugsweise zwischen 30 0,5 und 90 %.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können in den Formulierungen oder in den verschiedenen Anwendungsformen
in Mischung mit anderen bekannten Wirkstoffen vorliegen, wie Fungiziden, Bakteriziden, Insektiziden,
Akariziden, Nematiziden, Herbiziden, Schutzstoffen gegen
Vogelfraß, Wuchsstoffen, Pflanzennährstoffen und Bodenstrukturverbesserungsmitteln.

Die Wirkstoffe können als solche, in Form ihrer Formulierungen oder der daraus durch weiteres Verdünnen bereiteten Anwendungsformen, wie gebrauchsfertige Lösungen,
Emulsionen, Suspensionen, Pulver, Pasten und Granulate
angewendet werden. Die Anwendung geschieht in üblicher
Weise, z.B. durch Gießen, Tauchen, Spritzen, Sprühen,
Vernebeln, Verdampfen, Injizieren, Verschlämmen, Verstreichen, Stäuben, Streuen, Trockenbeizen, Feuchtbeizen,
Naßbeizen, Schlämmbeizen oder Inkrustieren.

Bei der Behandlung von Pflanzenteilen können die Wirkstoffkonzentrationen in den Anwendungsformen in einem größeren Bereich variiert werden. Sie liegen im allgemeinen zwischen 1 und 0,0001 Gew.-%, vorzugsweise zwischen 0,5 und 0,001 %.

Bei der Saatgutbehandlung werden im allgemeinen Wirkstoffmengen von 0,001 bis 50 g je Kilogramm Saatgut, vorzugsweise 0,01 bis 10 g, benötigt.

25 Zei Behandlung des Rodens sind Wirkstoffkonzentrationen von 0,00001 bis 0,1 Gew.-%, vorzugsweise von 0,0001 bis 0,02 %, am Wirkungsort erforderlich.

In den nachfolgenden Beispielen wird die nachstehend angegebene Verbindung als Vergleichsubstanz eingesetzt:

$$(A) = CH_3 \qquad CH_3 \qquad 0 \\ CH - C - 0 - C_2 H_3 \qquad CH - C - 0 - C_2 H_3 \qquad CH - CH_2 C1$$

N-Chloracetyl-N-(2-ethyl-6-methyl-phenyl)-alanin-ethylester

ļ

5

Beispiel A

5

Phytophthora-Test (Tomaten)/ Protektiv

Lösungsmittel: 4,7 Gewichtsteile Aceton

Emulgator : 0,3 Gewichtsteile Alkyk-aryl-polyglykol-

ether

Wasser : 95,0 Gewichtsteile

Man vermischt die für die gewünschte Wirkstoffkonzentration in der Spritzflüssigkeit nötige Wirkstoffmenge mit der angegebenen Menge des Lösungsmittels und verdünnt das Konzentrat mit der angegebenen Menge Wirkstoffmenge

10 zentrat mit der angegebenen Menge Wasser, welches die genannten Zusätze enthält.

Mit der Spritzflüssigkeit bespritzt man junge Tomatenpflanzen mit 2 bis 4 Laubblättern bis zur Tropfnässe. Die Pflanzen verbleiben 24 Stunden bei 20°C und einer re-

lativen Luftfeuchtigkeit von 70% im Gewächshaus. Anschließend werden die Tomatenpflanzen mit einer wässrigen Sporensuspension von Phytophthora infestans inokuliert. Die Pflanzen werden in eine Feuchtkammer mit einer 100%igen Luftfeuchtigkeit und einer Temperatur von 13 bis 20°C gebracht.

Nach 5 Tagen wird der Befall der Tomatenpflanzen bestimmt. Die erhaltenen Boniturwerte werden auf Prozent Befall umgerechnet. 0 % bedeutet keinen Befall, 100 % bedeutet, daß die Pflanzen vollständig befallen sind.

25 Die nachfolgende Tabelle zeigt die Versuchsresultate auf:

- 25 -

Tabelle A

Phytophthora-Test(Tomaten)/Protektiv

Wirkstoff

Befall in % bei einer Wirkstoffkonzentration von 0,0005 %

. 59

(A) (bekannt)

$$CH_3 CH_-C \equiv CH$$

Beispiel B

Phytophthora-Test (Tomaten)/ Systemisch

Lösungsmittel : 4,7 Gewichtsteile Aceton

Dispergiermittel: 0,3 Gewichtsteile Alkyl-aryl-polyglykol-

ether

Wasser : 95,0 Gewichtsteile

Man vermischt die für die gewürschte Wirkstoffkonzentration in der Gießflüssigkeit nötige Wirkstoffmenge mit der angegebenen Menge des Lösungsmittels und verdünnt das Konzentrat mit der angegebenen Menge Wasser, welches die genannten Zusätze enthält.

In Einheitserde angezogene Tomatenpflanzen mit 2 bis 4 Laubblättern werden mit 10 ml der Gießflüssigkeit in der angegebenen Wirkstoffkonzentration, bezogen auf 100 ml Erde, gegossen.

Die so behandelten Pflanzen werden nach der Behandlung mit einer wässrigen Sporensuspension von Phytophthora infestans inokuliert. Die Pflanzen werden in eine Feuchtkammer mit einer Luftfeuchtigkeit von 100% und einer 20 Temperatur von 18 bis 20°C gebracht. Nach 5 Tagen wird der Befall der Tomatenpflanzen bestimmt. Die so erhaltenen Boniturwerte werden auf Prozent Befall umgerechnet. 0 % bedeutet keinen Befall, 100 % tedeutet, daß die Pflanzen vollständig befallen sind.

25 Die nachfolgende Tabelle zeigt die Versuchsresultate auf:

- 25 -

Tabelle B

Phytophthora-Test (Tomaten)/ Systemisch

Wirkstoff

Befall in % bei einer Wirkstoffkonzentration von 100 ppm

71

(A) (bekannt)

CH² CH-C≡CH

0

(1)

<u>Herstellungsbeispiele</u>

Beispiel 1

$$\bigcirc CH_3 \qquad CH_3 \qquad CH-C \equiv CH$$

In eine siedende Lösung von 9,0g (0,05 Mol) 3-(2,6-Dimethylanilino)-1-butin und 5,95g (0,075 Mol) Pyridin 5 in 50 ml Tetrahydrofuran tropft man in 5 Minuten 8,0g (0,075 Mol) Cyclopropancarbonsäurechlorid und erhitzt 5,5 Stunden unter Rückfluß. Das Lösungsmittel wird im Vakuum abdestilliert, der Rückstand zwischen Essigester und verdünnter Salzsäure verteilt, die or-10 ganische Phase mit 5%-iger Natronlauge und Wasser gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und eingedampft. Der schwarze ölige Rückstand (9,7g) wird in Chloroform gelöst, auf eine Kieselgel-Säule (24x3cm) aufgetragen und mit 250 ml Chloroform eluiert. Nach Abdampfen des 15 Lösungsmittels verbleiben 8,9g (73,9 % der Theorie) 2,6-Dimethyl-N-(1-methyl-2-propinyl)-cyclopropancarbonsäureanilid als braunes Oel mit einem Brechungsindex von n_D^{24} : 1,5263.

In anloger Weise und gemäß den Verfahren (a), (b) und (c) werden die folgenden Verbindungen der allgemeinen Formel

5 erhalten:

Bs Nr	D. R	1 R2	Ŗ₹	R4	R5	Re	Schmelz- punkt(%C)	
2	CH ₃	6-CH ₃	Н	CH₃	Н	-(H)	80-83	•
3	CH3	6-CH₃	Н	CH ₃	Н	-	n _D : 1,5389	5
4	CH₃	6-CH₃	Н	CH ₃	Н	CH=CC		
5	CH ₃	6-CH ₃	Н	CH ₃	Н	- □	112-13	
6	CH ₃	6-CH3	Н	CH ₃	Н	$\stackrel{-}{\diamondsuit}$	72 - 73	
7	CH₃	6-CH ₃	Н	Н	Н	√ 1	72 - 76	
8	CH ₃	6-CH ₃	Н	Н	Н	$\overline{\mathbb{H}}$	n _D :1,5400	
9	CH₃	6-CH ₃	H	Н	Н	CH=CCl ₂	-	
10	CH3	6-CH ₃	Н	CH3	н	$ \sqrt{} $	²⁰ ⁿ D: 1,5232	
11	CH ₃	6-CH ₃	Н	Н	Н	CH ₃ C1	155-56	
Le A	19 79	2				C1		

Patentansprüche

1) Cycloalkan(alken)carbonsäure-anilide der allgemeinen Formel

in welcher

10

- 5 R¹ für Wasserstoff, Alkyl oder Halogen steht,
 - ${\sf R}^{\sf 2}$ für Wasserstoff oder Alkyl steht,
 - R3 für Wasserstoff oder Alkyl steht,
 - R4 für Wasserstoff oder Alkyl steht,
 - R⁵ für Wasserstoff, Alkyl, Halogen oder gegebenenfalls substituiertes Phenyl steht und
 - R⁶ für gegebenenfalls substituiertes Cycloalkyl oder Cycloalkenyl steht.
- 2) Verfahren zur Herstellung von Cycloalkan(alken)carbonsäure-aniliden der allgemeinen Formel (I), dadurch gekennzeichnet, daß man
 - a) N-Propargyl-aniline der Formel

$$R^{2} \longrightarrow R^{4} \qquad CH - C \equiv C - R^{5}$$

$$R^{3} \longrightarrow R^{4} \qquad (II)$$

in welcher

R¹ bis R⁵ die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben,

1) mit Säurechloriden oder -bromiden bzw. -anhydriden
 5 der Formeln

bzw.

in welchen

10

die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat,

in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt, oder

2)mit Carbonsäuren der Formel

15
$$\begin{array}{c} R^6 - C - OH \\ 0 \end{array} \qquad (IIIe)$$

in welcher

die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung hat,

in Gegenwart eines Aktivierungsagens und gegebenen-20 falls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt, oder

b) Anilide der Formel

5

10

$$\begin{array}{c|c}
R^2 & H \\
\hline
 & R^3 & G & R^6
\end{array}$$
(IV)

in welcher

R¹ bis R³
und R⁶ die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben,

mit Propargylhalogeniden der Formel

Hal - CH - C
$$\equiv$$
C - R⁵ (V)

in welcher

R⁴ und R⁵ die in Anspruch 1 angegebene Bedeutung haben, und

Hal für Chlor oder Brom steht,

in Gegenwart eines Säurebinders und gegebenenfalls in Gegenwart eines organischen Verdünnungsmittels oder in einem wässrig-organischen Zweiphasensystem in Gegenwart eines Phasentransferkatalysators umsetzt; oder einzelne Verbindungen der Formel (I), indem man

c) erfindungsgemäße N-Propargyl-anilide der Formel

$$\begin{array}{c|c}
R^2 & R^1 & CH - C \equiv C - H \\
R^3 & CH - R^6 & C = R^6
\end{array}$$
(Ia)

in welcher

R¹ bis R⁴
und R⁶ die in Anspruch 1 angegebene
Bedeutung haben.

5

in an sich bekannter Art und Weise mit Alkalihypohalogenit in Gegenwart eines Verdünnungsmittels umsetzt.

- 5) Fungizide Mittel, gekennzeichnet durch einen Gehalt an mindestens einem Cycloalkan(alken)carbonsäure-anilid der Formel (I).
- 4) Verfahren zur Bekämpfung von Pilzen, dadurch gekennzeichnet, daß man Cycloalkan(alken)carbonsäure-anilide der Formel (I) auf Pilze oder ihren Lebensraum einwirken läßt.
 - 5) Verwendung von Cycloalkan(alken)carbonsäure-aniliden der Formel (I) zur Bekämpfung von Pilzen.
- Verfahren zur Herstellung von fungiziden Mitteln, dadurch gekennzeichnet, daß man Cycloalkan(alken)carbonsäure-anilide der Formel I mit Streckmitteln und/oder oberflächenaktiven Mitteln vermischt.



EUROPÄISCHER RECHERCHENBERICHT

0023669

EP 80 10 4327

	EINSCHLÄ	KLASSIFIKATION DER ATMELDUNG HAT CT		
Kategorie	Kennzeichnung des Dokuments maßgeblichen Teile	mit Angabe soweit erforderlich, der	Detrift Anspruch	
	ROCK) * Ansprüche *	604 (DIAMOND SHAM-	1-6	C 07 C 103/73 A 01 N 37/22
	& DE - A - 2 36	2 743	i i	
	DE - A - 1 803	084 (CIBA)	1,2-6	
P	EP - A - 0 005	 591 (I.C.I.)	1-6	RECHERCHIERTE SACHGEBIETE (Int. Cl. 1)
	* Ansprüche *			
P	EP - A - 0 010 6	673 (BAYER)	1-6	C 07 C 103/73' A 01 N 37/22
				·
				KATEGORIE DER GENANNTEN DOKUMENTE
				X: von besonderer Bedeutung A: technologischer Hintergrund O. nichtschriftliche Offenbarung
				P: Zwischenliteratur T: der Erfindung zugrunde liegende Theorien oder Grundsätze
				kollidierende Anmeldung D: in der Anmeldung angeführte Dokument L: aus andern Gründen
				angeführtes Dokument &. Mitglied der gleichen Patent-
		ent wurde für alle Patentansprücne ers	teilt.	familie, ubereinstimmende Dokument
	ort la	bschlußdatum der Recherche	Prufer	I

THIS PAGE BLANK (USPTO)